11) Veröffentlichungsnummer:

0 116 515....

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 84810024.4

(22) Anmeldetag: 13.01.84

(5) Int. Cl.³: A 01 N 43/82 C 07 D 401/04

//(C07D401/04, 285/00, 213/00)

- 30 Priorität: 19.01.83 CH 300/83
- (43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 22.08.84 Patentblatt 84/34
- 84) Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE
- (7) Anmelder: CIBA-GEIGY AG Postfach CH-4002 Basel(CH)
- (7) Erfinder: Kristiansen, Odd, Dr. Delligrabenstrasse 7 CH-4313 Möhlin(CH)
- (72) Erfinder: Drabek, Jozef, Dr. Benkenstrasse 12 CH-4104 Oberwil(CH)

54 Schädlingsbekämpfungsmittel.

Schädlingsbekämpfungsmittel, welche als aktive Komponente 2-{3-Pyridyl}-1,3,4-thiadiazole oder 5-{3-Pyridyl}-1,2,4-thiadiazole der Formel

(I) enthalten,

worin R_{1.} - C R₂

und

R₂ und R₃ je Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten.

Es werden die neuen Verbindungen der Formel I, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung in der Schädlingsbekämpfung beschrieben.

CIBA-GEIGY AG
Basel (Schweiz)

5-14286/+

Schädlingsbekämpfungsmittel

Die vorliegende Erfindung betrifft pestizide Mittel, welche als aktive Komponente 2-(3-Pyridyl)-1,3,4-thiadiazole oder 5-(3-Pyridyl)-1,2,4-thiadiazole enthalten und deren Verwendung in der Schädlingshekämpfung sowie neue 2-(3-Pyridyl)-1,3,4-thiadiazole und 5-(3-Pyridyl)-1,2,4-thiadiazole und Verfahren zu ihrer Herstellung.

Die im Rahmen der E:findung vorgeschlagenen 2-(3-Pyridyl)-1,3,4-thia-diazole und 5-(3-Pyridyl)-1,2,4-thiadiazole haben die Formel I

und R₂ und R₃ je Wasse stoff oder C₁-C₄-Alkyl vorzugsweise C₁-C₃-Alkyl bedeuten.

Die Alkylgruppen bei R und R können geradkettig oder verzweigt sein; diese Gruppen sind: Me 111, Aethyl,n-Propyl, Isopropyl, n-, i-, sek.oder tert.-Butyl.

Hervorzuheben sind die neuartigen unter Formel I fallenden Verbindungen, die dadurch gekennzeichnet sind, dass R₁ die oben angegebene Bedeutung hat,

 R_2 Wasserstoff oder C_1 - C_4 -Alkyl, vorzugsweise C_1 - C_3 -Alkyl, und

 R_3 C_1 - C_4 -Alkyl, vorzugsweise C_1 - C_3 -Alkyl, bedeuten.

Wegen ihrer pestiziden Wirkung besonders bevorzugt sind die Verbindungen der Formel I, in der

bedeutet und wobei R₂ für Wasserstoff oder C₁-C₃-Alkyl steht.

Die Verbindungen der Formel I können nach an sich bekannten Verfahren [vgl. u.a. J.Am.Chem.Soc.80,5201 (1958); J. Het. Chem. 1319 (1981); J. Org.Chem. 45 No.19, 3750 ff.(1980)], z.B. wie folgt hergestellt werden:

In den Formeln II bis IV haben R_2 und R_3 die unter Formel I angegebenen Bedeutungen.

Die Verfahren 1 und 2 werden bei normalem Druck, bei einer Temperatur von 5° bis 180°C, vorzugsweise von 20° bis 160°C und gegebenenfalls in einem Lösungs- oder Verdünnungsmittel durchgeführt.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel eignen sich z. B. Aether und ätherartige Verbindungen wie Diäthyläther, Di-isopropyläther, Dioxan, Tetrahydrofuran; aliphatische und aromatische Kohlenwasserstoffe, insbesondere Benzol, Toluol, Xylole; Ketone wie Aceton, Methyläthylketon und Cyclohexanon.

Die Ausgangsstoffe der Formeln II, III und IV sind zumeist bekannt, bzw. können, falls sie neu sind, analog bekannten Methoden hergestellt werden.

So kann man z.B. die 2-Pyridyl-oxdiazole der Formel II durch Umsetzung von Nikotinsäurehydrazid mit Orthoestern erhalten [vgl. J.Am.Chem.Soc.77, 1148 (1955); Die 2-Acyl-Nikotinsäurehydrazide der Formel III sind durch Umsetzung von Nikotinsäurehydrazid mit entsprechenden reaktiven Carbonsäurederivaten zugänglich [vgl.J.Am. Chem.Soc.75, 1933 (1953)].

Zu den N'-(3-Pyridyl)-thiocarbonyl-N,N-dimethylamidinen der Formel IV kann man durch Umsetzung von Thionikotinsäureamid der Formel V mit entsprechenden Amidacetalen der Formel VI, worin R₃ die oben angegebene Bedeutung hat, gelangen [vgl.J.Org.Chem. 45, No. 19, 3751 (1980)].

Es ist aus der veröffentlichten europäischen Patentanmeldung :
Nr. 0 062 612 und der US-Patentschrift Nr. 4 260 765 bekannt, dass substituierte 3-Pyridyl-thiazoline bzw. -thiazole insektizide Wirkung, insbesondere gegen saugende Insekten, wie Blattläuse, aufweisen. Ferner ist das 5-(3- Pyridyl)-1,2,4-thiadiazol und dessen Herstellung aus J.Org.Chem. 1980, Vol.45, S. 3751, bekannt; dort werden jedoch keine Angaben über die biologische Wirksamkeit dieser Verbindung gemacht. Ueberraschenderweise wurde nunmehr gefunden, dass die erfindungsgemäss vorgeschlagene Klasse der 3-Pyridyl-thiadiazol-Verbindungen, die bis auf das vorerwähnte 5-(3-Pyridyl)-1,2,4-thiadiazol neuartig sind, gute pestizide, vor allem aphizide, Wirksamkeit aufweist.

Die Verbindungen der Formel I eignen sich zur Bekämpfung von Schädlingen an Tieren, Pflanzen und im Boden, wie z.B. zur Bekämpfung von Insekten der Ordnung Lepidoptera, Coleoptera, Homoptera, Heteroptera, Diptera, Thysanoptera, Orthoptera, Anoplura, Siphonaptera, Mallophaga, Thysanura, Isoptera, Psocoptera und Hymenoptera sowie von phytopathogenen Milben und Zecken der Ordnung Acarina. Vor allem eignen sich Verbindungen der Formel I zur Bekämpfung von pflanzenschädigenden Insekten, insbesondere pflanzenschädigenden Frassinsekten, in Zier- und Nutzpflanzungen, insbesondere in Baumwoll-kulturen (z.B. Spodoptera littoralis und Heliothis virescens) und Gemüsekulturen (z.B. Leptinotarsa decemlineata und Myzus persicae).

In diesem Zusammenhang ist hervorzuheben, dass die genannten Verbindungen sich sowohl durch eine stark ausgeprägte systematische als auch Kontakt- und Blattpenetrationswirkung gegen saugende Insekten und vor allem gegen Insekten der Familie Aphididae (wie z.B. Aphis fabae, Aphis craccivora und Myzus persicae), welche sich mit bekannten Mitteln nur schwierig bekämpfen lassen, auszeichnen.

Wirkstoffe der Formel I zeigen auch eine sehr günstige Wirkung gegen Fliegen, wie z.B. Musca domestica, und Mückenlarven. Ferner zeichnen sie sich durch eine breite ovizide und ovolarvizide Wirkung aus und besitzen eine wertvolle Wirkung gegen ektoparasitäre Milben und Zecken, z.B. der Familien Ixodidae, Argasidae und Dermanyssidae.

Die Verbindungen der Formel I werden in unveränderter Form oder vorzugsweise zusammen mit den in der Formulierungstechnik üblichen Hilfsmitteln eingesetzt und werden daher z.B. zu Emulsionskonzentraten, direkt versprühbaren oder verdünnbaren Lösungen, verdünnten Emulsionen, Spritzpulvern, löslichen Pulvern, Stäubemitteln, Granulaten, auch Verkapselungen in z.B. polymeren Stoffen in bekannter Weise verarbeitet. Die Anwendungsverfahren wie Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Giessen werden gleich wie die Art der Mittel den angestrebten Zielen und den gegebenen Verhältnissen entsprechend gewählt.

Die Formulierungen, d.h. die den Wirkstoff der Formel I und gegebenenfalls einen festen oder flüssigen Zusatzstoff enthaltenden Mittel,
Zubereitungen oder Zusammensetzungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch inniges Vermischen und/oder Vermahlen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, wie z.B. mit Lösungsmitteln, festen Trägerstoffen, und gegebenenfalls oberflächenaktiven Verbindungen (Tensiden).

Als Lösungsmittel können in Frage kommen: Aromatische Kohlenwasserstoffe, bevorzugt die Fraktionen C₈ bis C₁₂, wie z.B. Kylolgemische oder substituierte Naphthaline, Phthalsäureester wie Dibutyl- oder Dioctylphthalat, aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan oder Paraffine, Alkohole und Glykole sowie deren Aether und Ester, wie Aethanol, Aethylenglykol, Aethylenglykolmonomethyl- oder -äthyläther, Ketone wir Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel wie N-Methyl-2-pyrrolidon, Dimethylsulfoxid oder Dimethylformamid, sowie gegebenenfalls epoxydierte Pflanzenöle wie epoxydiertes Kokosnussöl oder Soja-öl; oder Wasser.

Als feste Trägerstoffe, z.B. für Stäubemittel und dispergierbare Pulver, werden in der Regel natürliche Gesteinsmehle verwendet, wie Calcit, Talkum, Kaolin, Montmorillonit oder Attapulgit. Zur Verbesserung der physikalischen Eigenschaften können auch hochdisperse Kieselsäure oder hochdisperse saugfähige Polymerisate zugesetzt werden. Als gekörnte, adsorptive Granulatträger kommen poröse Typen, wie z.B. Bimsstein, Ziegelbruch, Sepiolit oder Bentonit, als nicht sorptive Trägermaterialien z.B. Calcit oder Sand in Frage. Darüberhinaus kann eine Vielzahl von vorgranulierten Materialien anorganischer oder organischer Natur wie insbesondere Dolomit oder zerkleinerte Pflanzenrückstände verwendet werden.

Als oberflächenaktive Verbindungen kommen je nach der Art des zu formulierenden Wirkstoffes der Formel I nichtionogene, kation- und/oder anionaktive Tenside mit guten Emulgier-, Dispergier- und Netzeigenschaften in Betracht. Unter Tensiden sind auch Tensidgemische zu verstehen.

Geeignete anionische Tenside können sowohl sog. wasserlösliche Seifen wie wasserlösliche synthetische oberflächenaktive Verbindungen sein.

Als Seifen eignen sich Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte Ammoniumsalze von höheren Fettsäuren ($C_{10}^{-C}C_{22}^{-C}$), wie z.B. die Na- oder K-Salze der Oel- oder Stearinsäure, oder von natürlichen Fettsäuregemischen, die z.B. aus Kokosnuss- oder Talgöl gewonnen werden können. Ferner sind auch die Fettsäure-methyl-taurinsalze zu erwähnen.

Häufiger werden jedoch sog. synthetische Tenside verwendet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, sulfonierte Benzimidazolderivate oder Alkylarylsulfonate.

Die Fettsulfonate oder -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte Ammoniumsalze vor und weisen
einen Alkylrest mit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch den
Alkylteil von Acylresten einschliesst, z.B. das Na- oder Ca-Salz der
Ligninsulfonsäure, des Dodecylschwefelsäureesters oder eines aus natürlichen Fettsäuren hergestellten Fettalkoholsulfatgemisches.

Hierher gehören auch die Salze der Schwefelsäureester und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Aethylenoxid-Addukten. Die sulfonierten Benzimidazolderivate enthalten vorzugsweise 2 Sulfonsäuregruppen und einen Fettsäurerest mit 8-22 C-Atomen. Alkylarylsulfonate sind z.B. die Na-, Ca- oder Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzolsulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure, oder eines Naphthalinsulfonsäure-Formaldehydkondensationsproduktes.

Ferner kommen auch entsprechende Phosphate wie z.B. Salze des Phosphorsäureesters eines p-Nonylphenol-(4-14)-Aethylenoxid-Adduktes und Phospholipide in Prage.

Als nichtionische Tenside kommen in erster Linie Polyglykolätherderivate von aliphatischen oder cycloaliphatischen Alkoholen, gesättigten oder ungesättigten Fettsäuren und Alkylphenolen in Frage, die 3 bis 30 Glykoläthergruppen und 8 bis 20 Kohlenstoffatome im(aliphatischen) Kohlenwasserstoffrest und 6 bis 18 Kohlenstoffatome im Alkylrest der Alkylphenole enthalten können.

Weitere geeignete nichtionische Tenside sind die wasserlöslichen, 20 bis 250 Aethylenglykoläthergruppen und 10 bis 100 Propylenglykoläthergruppen enthaltenden Polyäthylenoxidaddukte an Polypropylenglykol, Aethylendiaminopropylenglykol und Alkylpolypropylenglykol mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen in der Alkylkette. Die genannten Verbindungen enthalten üblicherweise pro Propylenglykol-Einheit 1 bis 5 Aethylenglykoleinheiten.

Als Beispiele nichtionischer Tenside seien Nonylphenolpolyäthoxyäthanole, Ricinusölpolyglykoläther, Polypropylen-Polyäthylenoxydaddukte, Tributylphenoxypolyäthoxyäthanol, Polyäthylenglykol und Octylphenoxypolyäthoxyäthanol erwähnt.

Ferner kommen auch Fettsäureester von Polyoxyäthylensorbitan wie das Polyoxyäthylensorbitan-trioleat in Betracht.

Bei den kationischen Tensiden handelt es sich vor allem um quartäre Ammoniumsalze, welche als N-Substituenten mindestens einen Alkylrest mit 8 bis 22 C-Atomen enthalten und als weitere Substituenten niedrige, gegebenenfalls halogenierte Alkyl-, Benzyl- oder niedrige Hydroxy-alkylreste aufweisen. Die Salze liegen vorzugsweise als Halogenide, Nethylsulfate oder Aethylsulfate vor, z.B. das Stearyltrimethyl-ammoniumchlorid oder das Benzyldi(2-chloräthyl)-äthylammoniumbromid.

4

P 30 3 4 5 75

Die in der Formulierungstechnik gebräuchlichen Tenside sind u.a. in folgenden Publikationen beschrieben:

"Mc Cutcheon's Detergents und Emulsifiers Annual" MC Publishing Corp., Ringwood, New Jersey, 1979; Dr. Helmut Stacke: "Tensid Taschenbuch", Carl Hauser Verlag, München/Wien, 1984.

Die pestiziden Zubereitungen enthalten in der Regel 0,1 bis 99%, insbesondere 0,1 bis 95%, Wirkstoff der Formel I, 1 bis 99,9% eines festen oder flüssigen Zusatzstoffes und 0 bis 25%, insbesondere 0,1 bis 25%, eines Tensides.

Während als Handelsware eher konzentrierte Mittel bevorzugt werden, verwendet der Endverbraucher in der Regel verdünnte Mittel.

Die Mittel können auch weitere Zusätze wie Stabilisatoren, Entschäumer, Viskositätsregulatoren; Bindemittel, Haftmittel sowie Dünger oder andere Wirkstoffe zur Erzielung spezieller Effekte enthalten.

(% = Gewichtsprozent)			-
1. Emulsions-Konzentrate	a)	ъ)	c)
Wirkstoff	25 %	40%	50%
Ca-Dodecylbenzolsulfonat	5 %	87	6 %
Ricinusöl-polyäthylenglykoläther (36 Mol AeO)	5 %	_	_
Tributylphenyl-polyäthylenglykoläther		••	

Formulierungsbeispiele für flüssige Wirkstoffe der Formel I

(30 Mol AeO) - 12% 4% Cyclohexanon - 15% 20% Kylolgemisch 65% 25% 20%

Aus solchen Konzentraten können durch Verdünnen mit Wasser Emulsionen jeder gewünschten Konzentration hergestellt werden.

2. Lösungen	a)	ь)	, c)	d)
Wirkstoff	80%	10%	: 5% .	95 %
Aethylenglykol-monomethyläther	20%	-	- .	
Polyäthylenglykol MG 400	-4	70 %	-	· -
N-Methyl-2-pyrrolidon	_	20%	-	-
Epoxydiertes Kokosnussöl		_	17	5 %
Benzin (Siedegrenzen 160-190°C)	-	-	94 Z	-

Die Lösungen sind zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet.

3. Granulate		a)	ъ)
Wirkstoff		5 % .	10%
Kaolin		947	-
Hochdisperse Kieselsäure		17.	-
Attapulgit	• .	-	90%

Der Wirkstoff wird in Methylenchlorid gelöst, auf den Träger aufgesprüht und das Lösungsmittel anschliessend im Vakuum abgedampft.

4. Stäubemittel	a)	ь)
Wirkstoff	2%	5 %
Hochdisperse Kieselsäure	17	5%
Talkum	97%	-
Kaolin		90%

Durch inniges Vermischen der Trägerstoffe mit dem Wirkstoff erhält man gebrauchsfertige Stäubemittel.

Formulierungsbeispiele für feste Wirkstoffe der Formel I (Z = Gewichtsprozent) 5. Spritzpulver a) b) c) Wirkstoff 25Z 50Z 75Z

Wirkstoff	25%	50 %	75 %
Na-Ligninsulfonat	5 %	5%	_
Na-Laurylsulfat	3 7	-	5 %
Na-Diisobutylnaphthalinsulfonat		67	10%
Octylphenolpolyäthylenglykol- äther (7-8 Mol AeO)	-	2%	-
Hochdisperse Kieselsäure	5%	10%	10%
Kaolin	62%	27%	-

Der Wirkstoff wird mit den Zusatzstoffen gut vermischt und in einer geeigneten Mühle gut vermahlen. Man erhält Spritzpulver, die sich mit Wasser zu Suspensionen jeder gewünschten Konzentration verdünnen lassen.

6. Emulsions-Konzentrat

. ! :. ` . `

Wirkstoff	10%
Octylphenolpolyäthylenglykoläther (4-5 Mol AeO)	3%
Ca-Dodecylbenzolsulfonat	3%
Ricinusölpolyglykoläther (36 Mol AeO)	4%
Cyclohexanon	30%
Xylolgemisch	50 %

Aus diesem Konzentrat können durch Verdünnen mit Wasser Emulsionen jeder gewünschten Konzentration hergestellt werden.

7. Stäubemittel			a)	ъ)
Wirkstoff			5%	87
Talkum	٠.		95 %	_
Kaolin .		••	_	927

Man erhält anwendungsfertige Stäubemittel, indem der Wirkstoff mit dem Träger vermischt und auf einer geeigneten Mühle vermahlen wird.

8. Extruder-Granulat

Wirkstoff	10%
Na-Ligninsulfonat	2%
Carboxymethylcellulose	17
Kaolin	872

Der Wirkstoff wird mit den Zusatzstoffen vermischt, vermahlen und mit Wasser angefeuchtet. Dieses Gemisch wird extrudiert und anschliessend im Luftstrom getrocknet.

9. Umhüllungs-Granulat

Wirkstoff		37
Polyäthylenglykol	(MG 200)	37
Kaolin	•	947

Der fein gemahlene Wirkstoff wird in einem Mischer auf das mit Polyäthylenglykol angefeuchtete Kaolin gleichmässig aufgetragen. Auf diese Weise erhält man staubfreie Umhüllungs-Granulate.

10. Suspensions-Konzentrat

Wirkstoff	40%
Aethylenglykol	107
Nonylphenolpolyäthylenglykol-	
äther (15 Mol AeO)	6%
Na- Ligninsulfonat	10%
Carboxymethylcellulose	17
37% ige wässrige Formaldehyd-Lösung	0,2%
Silikonöl in Form einer 75% igen	
wässrigen Emulsion	0,8%
Wasser	32%

Der fein gemahlene Wirkstoff wird mit den Zusatzstoffen innig vermischt. Man erhält so ein Suspensions-Konzentrat, aus welchem durch Verdünnen mit Wasser Suspensionen jeder gewünschten Konzentration hergestellt werden können.

Beispiel 1:

Zur Herstellung des Ausgangsproduktes wird ein Gemisch aus 15,6 g Nikotinsäurehydrazid, 70 g Orthoameisensäuretriäthylester und 1 Spatelspitze Kaliumhydrogensulfat während 2 Stunden bei einer Badtemperatur von 155°C gerührt. Das gebildete Aethanol wird fortlaufend während der Reaktion abgezogen. Anschliessend wird der überschüssige Orthoester am Wasserstrahlvakuum abdestilliert. Das erhaltene Ausgangsprodukt 2-(3-Pyridyl)-1,3,4-oxadiazol hat einen Schmelzpunkt von 80 - 82°C.

2-(3-Pyridy1)-1,3,4-thiadiazo1

Ein Gemisch aus 5,5 g des wie oben hergestellten 2-(3-Pyridyl)1,3,4-oxadiazols, 8,5 g Phosphorpentasulfid und 70 ml Xylol wird 16
Stunden bei 150° bis 160°C gerührt. Nach dem Abkühlen wird mit 50 ml
Wasser versetzt und nochmals 5 Minuten gerührt. Das Reaktionsgemisch wird filtriert. Der Rückstand wird in 100 ml 10Ziger Natronlauge aufgenommen und mit Chloroform extrahiert. Die organische
Phase wird mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingedampft.

Nach säulenchromatographischer Reinigung [Kieselgel; Eluiermittel Chloroform/Aethanol (95:5)] erhält man das 2-(3-Pyridyl)-1,3,4-thiadiazol der Formel

als vorgereinigtes Rohprodukt mit einem Schmelzpunkt von 64 - 67 °C.

Beispiel 2:

Zu einer Lösung von 22 g N'-Formylnikotinsäurehydrazid in 150 ml
Pyridin werden 28 g Phosphorpentasulfid in Portionen zugefügt, wobei
die Temperatur auf 65°C ansteigt. Nach 5 Minuten wird das Gemisch
auf 110°C erhitzt und für 2 Stunden bei dieser Temperatur gerührt.
Anschliessend wird das Pyridin am Wasserstrahlvakuum abdestilliert,
der Rückstand in Chloroform aufgenommen, mit 5% iger Natronlauge
und mit Wasser ausgeschüttelt. Nach dem Trocknen der organischen
Phase und Eindampfen des Lösungsmittels wird das reine 2-(3-Pyridy1)1,3,4-thiadiazol als hellgelbes Pulver mit einem Schmelzpunkt von
78 - 79°C erhalten.

Beispiel 3:

Auf analoge Weise wird, wie in den vorhergehenden Beispielen 1 und 2 beschrieben auch die Verbindung Nr. 2 der Formel

mit einem Schmelzpunkt von 124-126°C sowie die Verbindung Nr. 3 der Formel

mit einem Schmelzpunkt von 61 - 63°C hergestellt.

Beispiel 4:

Zu einer Lösung von 10,4 g N'-(3-Pyridy1)-thiocarbonyl-N,N-dimethyl-acetamidin in 200 ml Aethanol und 120 ml Methanol werden bei 20°C 6,22 g Hydroxylamin-O-sulfonsäure zugetropft. Nach einstündigem Rühren wird das Reaktionsgemisch eingeengt und der Rückstand in Methylenchlorid aufgenommen. Die Lösung wird je mit 250 ml Wasser und 250 ml lu Natronlauge ausgeschüttelt und über Na₂SO₄ getrocknet. Nach dem Abdestillieren des Methylenchlorides wird der Rückstand bei 100°C/O,035 Pa destilliert.

Man erhält das 5-(3-Pyridyl)-3-methyl-1,2,4-thiadiazol der Formel

mit einem Schmelzpunkt von 65°C.

Beispiel 5:

Auf analoge Weise wie im vorhergehenden Beispiel 4 angegeben wird, ausgehend vom N'-(3-Pyridyl)-thiocarbonyl-N,N-dimethylformamidin auch die Verbindung Nr. 5 der Formel

- Schmelzpunkt 81-83°C- hergestellt.

Beispiel 6:

Insektizide systemische Wirkung in Erde: Myzus persicae

Bewurzelte Kohlpflanzen werden in Töpfe, welche 60 ccm Erde enthalten, verpflanzt. Anschliessend werden 50 ml einer Versuchslösung, enthaltend 0,75 ppm bzw. 3 ppm der zu prüfenden Verbindung, direkt auf die Erde aufgegossen.

Nach 24 Stunden werden auf die oberirdischen Pflanzenteile Blattläuse (Myzus persicae) gesetzt, und über die Pflanzen wird ein unten zugeschnürter Plastikzylinder gestülpt, um die Läuse vor einer eventuellen Kontakt- oder Gaswirkung der Testsubstanz zu schützen.

Die Auswertung der erzielten Abtötung erfolgt 48 Stunden und dann 7
Tage nach Versuchsbeginn. Pro Konzentrationsdosis der Testsubstanz werden zwei Pflanzen, je eine in einem separaten Topf, verwendet.

Der Versuch wird bei 25°C und 70% relativer Luftfeuchtigkeit durchgeführt.

Die Verbindung Nr. 1 gemäss Beispiel 1 bzw. 2 zeigt bei 0,75 ppm 80 - 100 Zige Wirkung (Mortalität) gegen Myzus. Bei einer Dosierung von 3 ppm ist die Verbindung noch nach 28 Tagen zu 80 - 100 Z wirksam.

Beispiel 7:

Insektizide systemische Wirkung in Wasser: Aphis craccivora

Erbsenkeimlinge, die 24 Stunden vor Beginn des Versuches mit den Blattläusen infestiert worden sind, werden in 20 ml einer wässrigen Brühe gestellt, die 12,5 ppm des zu prüfenden Wirkstoffes enthält. Die wässrige Brühe wird aus einem Emulsionskonzentrat oder einer benetzbaren Pulverzubereitung des Wirkstoffes hergestellt und befindet sich in einem Gefäss, das mit einem Löcher aufweisenden

Plasticdeckel abgeschlossen ist. Die Wurzel der infestierten Erbsenpflanze wird jeweils durch ein Loch in dem Plastikdeckel in die
Brühe geschoben. Das Loch wird dann mit Watte abgedichtet, um die
Pflanze zu fixieren und den Einfluss der Gasphase aus der Brühe
auszuschalten.

Der Versuch wird bei 20°C und 60 % relativer Luftfeuchtigkeit durchgeführt. Nach zwei Tagen wird auf die Anzahl der nicht mehr saugfähigen Testtiere im Vergleich zu unbehandelten Kontrollen bonitiert.
Damit wird festgestellt, ob der über die Wurzel aufgenommene Wirkstoff die Blattläuse an den oberen Pflanzenteilen abtötet.

Verbindung Nr. 4 gemäss Beispiel 4 zeigt im obigen Versuch eine 80 - 100 Zige systemische Wirkung (Abtötung) gegen Aphis craccivora bei 12,5 ppm.

Beispiel 8:

Insektizide Kontaktwirkung: Myzus persicae

Etwa 4 cm hohe, in Wasser angezogene Erbsenkeimlinge werden vor Versuchsbeginn je mit ca. 200 Individuen der Spezies Myzus persicae besiedelt. Die so behandelten Pflanzen werden 24 Stunden später mit einer wässrigen Suspension enthaltend 100 ppm der zu prüfenden Verbindung bis zur Tropfnässe besprüht. Man verwendet pro Konzentration zwei Pflanzen. Bine Auswertung der erzielten Abtötungsrate erfolgt 48 Stunden nach Applikation. Der Versuch wird bei 20-22°C und 60 % relativer Luftfeuchtigkeit durchgeführt.

Eine 80 - 100 Zige Abtötung wird mit Verbindung Nr. 1 bei 100 ppm erzielt.

Beispiel 9:

Insektizide Kontaktwirkung: Aphis craccivora

In Töpfen angezogene Bohnenpflanzen (Vicia faba) werden vor Versuchsbeginn mit je ca. 200 Individuen der Spezies Aphis craccivora besiedelt.

Die so behandelten Pflanzen werden 24 Stunden später mit einer wässrigen Zubereitung enthaltend 50 und 100 ppm der zu prüfenden Verbindung bis zur Tropfnässe besprüht. Man verwendet pro Test-Verbindung
und pro Konzentration zwei Pflanzen, und eine Auswertung der erzielten
Abtötungsrate erfolgt nach weiteren 24 Stunden.

Eine 80 - 100 Zige Abtötung wird mit den Verbindungen Nr. 1,2,3 und 4 bei 50 ppm und mit Verbindung Nr. 5 bei 100 ppm erzielt.

Beispiel ·10:

Insektizide Blattpenetrations-Wirkung: Aphis craccivora

In etwa 8 cm hohe Kunststoffbecher (Durchmesser etwa 6 cm) wird ein passender kleiner Zweig von Vicia faba(Saubohne)gelegt, der mit Blattläusen der Spezies Aphis craccivora stark infiziert ist. Der Becher wird mit einem Kunststoffdeckel, der in der Mitte eine ausgestanzte Oeffnung von 2 cm Durchmesser aufweist, bedeckt. Auf die in dem Deckel befindliche Oeffnung wird ein Blatt einer Vicia faba-Pflanze gelegt, ohne dieses Blatt von der eingetopften Pflanze abzutrennen. Das Blatt wird dann mit einem zweiten Lochdeckel auf dem Becher über der Oeffnung des ersten Deckels fixiert. Von der Unterseite her, d.h. durch die Oeffnung des ersten Deckels hindurch, infizieren nun die in dem Becher befindlichen Blattläuse das obenliegende Blatt der Futterpflanze. Auf der Oberseite wird auf das Blatt eine wässrige Zubereitung des zu prüfenden Wirkstoffes in einer Konzentration von 100 ppm mittels eines Pinsels gleichmässig aufgetragen. Es wird geprüft, ob die einseitig auf die Oberseite des Blattes der Futterfplanze aufgetragene Testsubstanz in genügender Menge durch das Blatt hindurch auf dessen Unterseite diffundiert, um die dort saugenden Blattläuse abzutöten.

Burney Bridge

Der Versuch wird bei etwa 20°C und 60 % relativer Luftfeuchtigkeit durchgeführt. Die Auswertung auf %7-Mortalität erfolgt 48 Stunden nach Wirkstoffapplikation.

Die Verbindungen Nr. 1,2 und 4 zeigen in diesem Test eine 80 - 100 Zige Wirkung bei 100 ppm.

Patentansprüche

1. Schädlingsbekämpfungsmittel, welches als aktive Komponente eine Verbindung der Formel I enthält,

and the solution of the same of

Attack to the second of the second of the

and the same as the same

und R₂ und R₃ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten.

- 2. Mittel gemäss Anspruch 1, welches als aktive Komponente eine Verbindung der Formel I enthält, worin R_2 und R_3 Wasserstoff oder C_1-C_3 -Alkyl bedeuten.
- 3. Mittel gemäss Anspruch 2, welches als aktive Komponente eine Verbindung der Formel I erhält, worin R_2 Wasserstoff oder C_1 - C_3 -Alkyl und R_3 C_1 - C_3 -Alkyl bedeuten.
- 4. Mittel gemäss Anspruch 3, welches als aktive Komponente eine Verbindung der Formel I enthält,

 R_2 Wasserstoff oder C_1 - C_3 -Alkyl bedeuten.

5. Mittel gemäss Anspruch 4, welches als aktive Komponente die Verbindung der Formel

enthält.

6. Mittel gemäss Anspruch 4, welches als aktive Komponente die Verbindung der Formel

enthält.

7. Mittel gemäss Anspruch 2, welches als aktive Komponente die Verbindung der Formel

enthält.

8. Mittel gemäss Anspruch 3, welches als aktive Komponente die Verbindung der Formel

enthält.

9. Verwendung einer Verbindung der Formel I :: ...

$$\begin{array}{ccc}
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 &$$

und R_2 und R_3 Wasserstoff oder C_1 - C_4 -Alkyl bedeuten, oder eines diese Verbindung enthaltenden Mittels zur Bekämpfung von Pflanzen und Tiere befallenden Schädlingen.

- 10. Verwendung gemäss Anspruch 9 einer Verbindung der Formel I, worin R_2 und R_3 Wasserstoff oder C_1 - C_3 -Alkyl bedeuten.
- 11. Die Verwendung gemäss Anspruch 10 zur Bekämpfung von Insekten und Vertretern der Ordnung Akarina.

en la compresa de la

12. Verbindung der Formel I

R₂ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl und R₃ C₁-C₄-Alkyl bedeuten.

13. Verbindung der Formel I gemäss Anspruch 12, worin R_2 Wasserstoff oder C_1-C_3 -Alkyl und R_3 C_1-C_3 -Alkyl bedeuten.

14. Verbindung gemäss Anspruch 13 der Formel I, worin R_1

R₂ Wasserstoff oder C₁-C₃-Alkyl bedeuten.

15. Verbindung gemäss Anspruch 14 der Formel

16. Verbindung gemäss Anspruch 14 der Formel

17. Verbindung gemäss Anspruch 14 der Formel

18. Verbindung gemäss Anspruch 13 der Forme1

19. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung der Formel I

und R₂ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel II

oder eine Verbindung der Formel III

worin R_2 Wasserstoff oder C_1 - C_4 -Alkyl bedeutet, mit P_2S_5 umsetzt.

20. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung der Formel I

und R_3 C_1 - C_4 -Alkyl bedeuten, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel III

worin R_3 C_1 - C_4 -Alkyl bedeutet, in Gegenwart von Hydroxylamin-O-Sulfonsäure einem Ringschluss unterwirft.

FO7.5/EIC/gb*



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

EP 84 81 0024

	·					04 01 002	• •
	EINSCHLÄG	GIGE DOKUMENT	E .	-			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokume der maß	nts mit Angabe, soweit erfo geblichen Teile	rderlich,	Betrifft Anspruch		FIKATION DER DUNG (Int. Cl. 2)]
х	US-A-2 733 245 * Ansprüche 4,5	(C. AINSWORS	ΓH)	12-17	C 07	N 43/82 D 401/04 D 401/04 D 285/00	/
x	CHEMICAL ABSTRA 17, 27. April 1 Nr. 90374p, Col N. IKEDA et 1,3,4-thiadiazo YAKUGAKU ZASS 95-98 * Zusamme	970, Seite 38 umbus, Ohio, al.: "Synthes le derivativ HI 1970, 9	B8, USA ses of	12-14 16	C 07	D 213/00	,
A	DD-C- 157 664 et al.) * Ansprüche *	 (G.O. SCHUST	rer	1-6,9 10,12 17	• ·		
D,A	JOURNAL OF ORGAT Band 45, Nr. 19 1980, Seiten 37: Chemical Society USA YANG-I LIN et a of 1,2,4-thiad: 3751, Tabelle 5e,5i; Seite 37: Zeile 39 - Se Spalte, Zeile 9	, 12. Septemb 50-3753, Amer y, Easton, PA l.: "New synt iazoles" * II, Verbind 52, rechte Sp eite 3753, r	chesis Seite dungen	12,13 18,20			
A	CH-A- 411 906 * Seite 6, Verl 7, Verbindung 4	bindung 27 -	Seite * /-	12,19			
Der	vorliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche	erstellt.				
	Recherchenort DEN HAAG	Abschlußdatum der 11-05-1		FLETC	Prüter HER A.:		
X : voi Y : voi and A : tec O : nic P : Zw	ATEGORIE DER GENANNTEN Di n besonderer Bedeutung allein t n besonderer Bedeutung in Vert deren Veröffentlichung derselbe hnologischer Hintergrund htschriftliche Offenbarung ischenliteratur r Erfindung zugrunde liegende T	petrachtet pindung mit einer en Kategorie	nach der D: in der An L: aus ande	n Anmeldedat Imeldung ang Imeldung ang Imelden a	um veröffen eführtes Dol ingeführtes I Patentfamilie	Dokument	

orm 1503, 03.82



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0116515

EP 84 81 0024

		IGE DOKUMENTE	 î		
ntegorie	Kennzeichnung des Dokumen der maßg	ts mit Angabe, soweit erforderlich, eblichen Telle		etrifft spruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. ²)
A	US-A-2 744 908	(R.W. YOUNG)	1	-6,9 0	*. •
•	* Spalte 1, Zeil	en 27-42 *			
),A	SOCIETY, Band 80	 MERICAN CHEMICAL), 5. Oktober		2,19	•
	PA, USA	01-5203, Easton,			
-	<pre>C. AINSWORTH: " of some 1,3,4-thiadiazol linke Spalte, Ab</pre>	substitute es" * Seite 5201.	d		
	 - <u></u> -		-		-
:					
-				-	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. ³)
					-
				,	
			-	-	
	•				-
	-				
			<i>:</i>		•
De	r vorliegende Recherchenbericht wur	rde für alle Patentansprüche erstellt.			
	Recherchenort DEN HAAG	Abschlußdatum der Recher 11-05-1984		FLETC	Prüfer IHER A.S.
X : vo	ATEGORIE DER GENANNTEN D on besonderer Bedeutung allein I on besonderer Bedeutung in Verl nderen Veröffentlichung derselb chnologischer Hintergrund ichtschriftliche Offenbarung	hetrachtet 11	ach dem A	nmeideda	ent, das jedoch erst am oder atum veröffentlicht worden ist geführtes Dokument angeführtes Dokument